

**Ejercicios y respuestas del apartado:  
“Propiedades de los períodos y de los  
grupos. Electronegatividad”**

Propiedades periódicas (1)

La electronegatividad en la tabla periódica disminuye cuanto más a la (1) \_\_\_\_\_ en un período y más (2) \_\_\_\_\_ en un (3) \_\_\_\_\_ se encuentre el elemento..

La electronegatividad en la tabla periódica aumenta cuanto más a la (4) \_\_\_\_\_ en un (5) \_\_\_\_\_ y más (6) \_\_\_\_\_ en un grupo se encuentre el elemento.

abajo arriba derecha grupo izquierda período

-----Clave-----

Propiedades periódicas (1)

La electronegatividad en la tabla periódica disminuye cuanto más a la izquierda en un período y más abajo en un grupo se encuentre el elemento..

La electronegatividad en la tabla periódica aumenta cuanto más a la derecha en un período y más arriba en un grupo se encuentre el elemento.

## Propiedades periódicas (2)

Otra de las propiedades periódicas es el tamaño del átomo.

El tamaño depende de dos factores:

- La (1) \_\_\_\_\_ entre la carga (2) \_\_\_\_\_ del núcleo y la (3) \_\_\_\_\_ de la corteza.
- La (4) \_\_\_\_\_ entre las cargas negativas de los (5) \_\_\_\_\_ y el aumento del número de capas.

A la vista de esto, por regla general, el tamaño del átomo varía de la siguiente forma:

- (6) \_\_\_\_\_ al bajar en un grupo.
- (7) \_\_\_\_\_ al avanzar en un período.

atracción Aumenta Disminuye electrones negativa positiva repulsión

-----Clave-----

## Propiedades periódicas (2)

Otra de las propiedades periódicas es el tamaño del átomo.

El tamaño depende de dos factores:

- La atracción entre la carga positiva del núcleo y la negativa de la corteza.
- La repulsión entre las cargas negativas de los electrones y el aumento del número de capas.

A la vista de esto, por regla general, el tamaño del átomo varía de la siguiente forma:

- Aumenta al bajar en un grupo.
- Disminuye al avanzar en un período.

Propiedades periódicas (3)

Litio	2°
Cloro	1°
Francio	3°
Flúor	4°

-----Clave-----

Litio	3°
Cloro	2°
Francio	4°
Flúor	1°

Propiedades periódicas (4)

Reactividad de metales en un período es mayor elemento

cuanto más a la izquierda esté el

Reactividad de metales en un grupo es mayor elemento

cuanto más a la derecha esté el

Reactividad de no metales en un período es mayor

cuanto más abajo esté el elemento

Reactividad de no metales en un grupo es mayor

cuanto más arriba esté el elemento

-----Clave-----

Reactividad de metales en un período es mayor elemento

cuanto más a la izquierda esté el

Reactividad de metales en un grupo es mayor

cuanto más abajo esté el elemento

Reactividad de no metales en un período es mayor elemento

cuanto más a la derecha esté el

Reactividad de no metales en un grupo es mayor

cuanto más arriba esté el elemento

Propiedades periódicas (5)

Subtítulo: ¿Qué relación hay entre propiedades de los elementos y su configuración electrónica? (1)

Los metales más reactivos tienen tendencia a	ganar electrones
Los metales más reactivos tienen tendencia a formar	perder electrones
Los no metales más reactivos tienen tendencia a	cationes
Los no metales más reactivos tienen tendencia a formar	aniones

-----Clave-----

Los metales más reactivos tienen tendencia a	perder electrones
Los metales más reactivos tienen tendencia a formar	cationes
Los no metales más reactivos tienen tendencia a	ganar electrones
Los no metales más reactivos tienen tendencia a formar	aniones

¿Qué relación hay entre propiedades de los elementos y su configuración electrónica? (2)

1. Señala la afirmación correcta

- a) El número de electrones de la última capa o nivel nos señala el orden del grupo largo en que se encuentra el elemento.
- b) El número de electrones del átomo neutro nos señala el grupo el grupo largo y el período en que se encuentra el elemento.
- c) El número de electrones de la última capa o nivel nos señala el nivel o período en que se encuentra el elemento.
- d) Ninguna de las afirmaciones es correcta.

2. Señala la afirmación correcta

- a) El nivel o capa en que se encuentran los electrones de valencia nos indica el grupo al que pertenecen.
- b) En los metales de transición se están llenando niveles energéticos inferiores al que en ese momento tiene los electrones de la última capa.
- c) En los metales de transición se está llenando el subnivel energético f.
- d) En las tierras raras o metales de transición externa se está llenando el subnivel energético d.

-----Clave-----

- 1. (a)
- 2. (b)